

Document Summary





Preview Claims Preview Full Text Preview Full Image

Email Link:

Document

JP 11-158048 A2

ID:

Title:

HAIR DYE COMPOSITION COMPOUNDED WITH DIALKYLANILINE

COMPOUND

Assignee:

FUJI PHOTO FILM CO LTD

ï

Inventor:

KIMURA KEIZO

US Class:

Int'l Class:

A61K 07/13 A

Issue Date:

06/15/1999

Filing Date:

12/01/1997

Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To obtain the subject composition having excellent extensibility on hair dyeing treatments, coatability, dyeing levelness and washing resistance by including a specific dialkyl aniline compound.

SOLUTION: This hair dye composition contains a 4-amino-N,N-dialkylaniline compound of formula I [R11 is a substituent; Y is (substituted) tetramethylene or the like; (n1) is 0-4: All is an acid radical; (m1) is an integer of ≥ 0] or formula II [R21 is an alkyl or the like; R22 is H or the like; R23 is a substituent; (n21) is 2-8; (n22) is 0-4; A2 is an acid radical; (m2) is an integer of ≥ 0 , for example, a compound of formula III or IV. The compound of formula I or formula II is preferably contained in an amount of 0.001-40 wt.% in the composition. The compound of formula I is preferably used for a hair-dyeing method comprising infiltrating the compound of formula I together with a phenol compound or the like usually called a coupler into hair and subsequently forming a dye by the action of an oxidizing agent (for example, sodium percarbonate).

(C)1999,JPO

(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

特開平11-158048

(43)公開日 平成11年(1999)6月15日

(51) Int.Cl.⁶

酸別記号

FΙ

A 6 1 K 7/13

A61K 7/13

審査請求 未請求 請求項の数1 OL (全28頁)

(21)出願番号

特願平9-329998

(22)出顧日

平成9年(1997)12月1日

(71)出願人 000005201

富士写真フイルム株式会社 神奈川県南足柄市中沼210番地

(72)発明者 木村 桂三

神奈川県南足柄市中沼210番地 富士写真

フイルム株式会社内

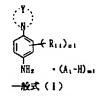
(54) 【発明の名称】 ジアルキルアニリン化合物を配合する染毛剤組成物

(57)【要約】

【課題】伸展性、塗布性、耐洗浄性に優れた染毛剤組成

物を提供する。

【解決手段】一般式 (I) または (II) で表わされる化合物を少なくとも1種を配合する染毛剤組成物。 【化1】



 $(R_{11}$ は、アルキル基等の置換基を、Yはアルキル基等で置換されたテトラメチレン基などを、 n_1 は $0\sim4$ を、 A_1 ー Hは酸を、 n_1 は0、1、2 等を表す。 R_{12} はメチル基等のアルキル基などを、 R_{21} は水素原子、アルキル基などを、 R_{21} はアルキル基等の置換基を、 n_{21} は $2\sim8$ を、 n_{22} は $0\sim4$ を、 A_2 ー Hは酸を表す。)

【特許請求の範囲】

【請求項1】 下記の一般式(I) または(II) で表わされる化合物の少なくとも1種を配合することを特徴と

一般式(I)において、式中Ryは置換基を表わし、Y は炭素原子、窒素原子、酸素原子、硫黄原子の少なくと も何れか一種を含む置換基にて置換されてテトラメチレ ン基、ペンタメチレン基またはヘキサメチレン基を表わ す。 n_1 は0または $1\sim4$ の整数を表わし、 n_1 が2以 上の場合、Rいは同一でも異なっていてもよく、また互 いに環を形成しても良い。また、Yの一部とR、が互い に環を形成することはない。A, は酸根、すなわちA, -Hは酸を表わし、m、は0または正の整数を表わす。 一般式(II)において、式中R21はアルキル基、アリー ル基またはヘテロ環基を表わし、R22は水素原子、アル キル基、アリール基またはヘテロ環基を表わし、R₂₃は 置換基を表わす。 n_{21} は2~8の整数を表わし、 n_{22} は 0または1~4の整数を表わし、nooが2以上の場合、 R23は同一でも異なっていてもよく、また互いに環を形 成してもよい。また、R₂₁はR₂₃と環を形成することは なく、分子内に4個以上のヒドロキシ基を有することは ない。 A_2 は酸根、すなわち A_2 -Hは酸を表わし、m2は0または正の整数を表わす。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は4-アミノーN, N-ジアルキルアニリン化合物を含有する染毛剤組成物に関するものであり、特に酸化染毛剤組成物に関し、染毛処理の際に伸展性、塗布性、均染性、耐洗浄性に優れるものである。

[0002]

【従来の技術】染毛剤には、一時的着色剤、半永久染毛剤、永久染毛剤があり、酸化染毛剤は永久染毛剤の中で

一般式 (I) 「0006】一般式 (I) において、式中R₁₁は置換基 を表わし、Yは炭素原子、窒素原子、酸素原子、硫黄原 子の少なくとも何れか一種を含む置換基にて置換された テトラメチレン基、ペンタメチレン基またはヘキサメチ する染毛剤組成物。 【化1】

一般式 (II) 最も広く使用されているものであり、染毛剤中の酸化染 料が毛髪に浸透した後に酸化重合が起こり発色し、結果 として毛髪を化学的に染着するため染着力が強く、色持 ちが良い。この酸化染毛剤は、通常酸化染料を含む第一 剤と、酸化剤を含む第二剤とを使用時に混合した後、毛 髪に塗布して染毛する2剤型が多いが、粉末剤で使用時 に水と混合して用いる1剤型や、3剤以上の多剤型もあ る。何れの場合も、酸化染毛剤は酸化重合反応によって 化学的に毛髪を染める。従って酸化染毛剤の毛髪への途 布性が悪いと染色ムラ等を生じやすい。この染色ムラを 防ぐために染毛剤組成物を毛髪に塗布する際に、すばや く、均一に塗布できるように、酸化染毛剤組成物に各種 溶剤、分散媒等を添加して液の流動性を高くする工夫 や、あるいは特開平9-20628号公報に記載されて いるように増粘剤の工夫がなされてきたが、更なる改良 が望まれた。また、繰り返しシャンプーしても色落ちし ない、一層の堅牢性が要求されてきた。

[0003]

【発明が解決しようとする課題】従って、本発明の目的は、染毛処理の際に伸展性、塗布性、均染料、耐洗浄性に優れた酸化染毛剤組成物を提供することにある。

[0004]

【課題を解決するための手段】上記課題は以下に示す方法によって達成された。すなわち、下記の一般式(I) または(II)で表わされる化合物の少なくとも1種を配合することを特徴とする染毛剤組成物。

[0005]

【化2】

一般式 (II) レン基を表わす。 n_1 は0または $1\sim4$ の整数を表わ し、 n_1 が2以上の場合、 R_{11} は同一でも異なっていて もよく、また互いに環を形成しても良い。また、Yの一 部と R_{11} が互いに環を形成することはない。 A_1 は酸 根、すなわち A_1 ーHは酸を表わし、 m_1 は0または正の整数を表わす。一般式(II)において、式中 R_{21} はアルキル基、アリール基またはヘテロ環基を表わし、 R_{22} は水素原子、アルキル基、アリール基またはヘテロ環基を表わし、 R_{23} は置換基を表わす。 n_{21} は $2\sim8$ の整数を表わし、 n_{22} は0または $1\sim4$ の整数を表わし、 n_{22} は0または $1\sim4$ の整数を表わし、 n_{22} が2以上の場合、 R_{23} は同一でも異なっていてもよく、また互いに環を形成してもよい。また、 R_{21} は R_{23} と環を形成することはなく、分子内に4個以上のヒドロキシ基を有することはない。 A_2 は酸根、すなわち A_2 一Hは酸を表わし、 m_2 は0または正の整数を表わす。

[0007]

【発明の実施の形態】次に一般式(I)、(II)で表わ される化合物を更に詳細に説明する。本発明にいうアル キル基とは、直鎖、分岐、環状のアルキル基であり、置 換基を有していてもよい。一般式(I)において、式中 R11は置換基を表わし、置換基の例としてはハロゲン原 子、アルキル基、アリール基、ヘテロ環基、シアノ基、 ニトロ基、ヒドロキシル基、カルボキシル基、スルホ 基、アルコキシ基、アリールオキシ基、アシルアミノ 基、アミノ基、アルキルアミノ基、アニリノ基、ウレイ ド基、スルファモイルアミノ基、アルキルチオ基、アリ ールチオ基、アルコキシカルボニルアミノ基、スルホン アミド基、カルバモイル基、スルファモイル基、スルホ ニル基、アルコキシカルボニル基、ヘテロ環オキシ基、 アゾ基、アシルオキシ基、カルバモイルオキシ基、シリ ル基、シリルオキシ基、アリールオキシカルボニルアミ ノ基、イミド基、ヘテロ環チオ基、スルフィニル基、ホ スホニル基、アリールオキシカルボニル基、アシル基、 メルカプト基である。これらはアルキル基、アルケニル 基、アルキニル基、アリール基、ヒドロキシル基、ニト ロ基、シアノ基、ハロゲン原子、メルカプト基またはそ の他酸素原子、窒素原子、イオウ原子もしくは炭素原子 で形成される置換基で置換されていてもよい。

【0008】更に詳しくR₁₁の例を示す。ハロゲン原子 としては例えば、弗素原子、塩素原子である。アルキル 基としては炭素数1~25、好ましくは炭素数1~15 の直鎖、分岐鎖または環状のアルキル基であり、例えば メチル、エチル、プロピル、イソプロピル、tーブチ ル、ヒドロキシメチル、メルカプトメチル、2-ヒドロ キシエチル、2-メルカプトエチル、3-ヒドロキシブ ロピル、ベンジル、2-メタンスルホンアミドエチル、 3-メタンスルホンアミドプロピル、2-メタンスルホ ニルエチル、2-メトキシエチル、シクロペンチル、2 ーアセトアミドエチル、ヒドロキシメチル、2ーカルボ キシルエチル、2-カルバモイルエチル、3-カルバモ イルプロピル、2,3-ジヒドロキシプロピル、2,3 ージメルカプトプロビル、3,4-ジヒドロキシブチ ル、メタンスルホンアミドメチル、n-ヘキシル、2-ヒドロキシプロピル、4ーヒドロキシブチル、2ーカル

バモイルアミノエチル、3-カルバモイルアミノプロピ ル、4-カルバモイルアミノブチル、4-カルバモイル ブチル、2-カルバモイル-1-メチルエチル、カルバ モイルアミノメチル、4-ニトロプチル、2-(2-ヒ ドロキシエトキシ) エチル、2- [2-(2-ヒドロキ シエトキシ) エトキシ] エチル、2- (2- [2 (2-ヒドロキシエトキシ) エトキシ] エトキシ) エチル、2 - 〔2- 〔2- 〔2- 〔2-ヒドロキシエトキシ〕エト キシ] エトキシ) エトキシ] エチル、2-(2-メトキ シエトキシ) エチル、2- (2- (2-メトキシエトキ シ) エトキシ] エチル、2-(2-[2-(2-メトキ シエトキシ) エトキシ] エトキシ) エチル、2- [2-(2 - [2 - (2 -) + +) + +) + (2 -)キシ) エトキシ] エチル、2-(2-エトキシエトキ シ) エチル、2- [2-(2-プトキシエトキシ) エト キシ〕エチルである。

【0009】アリール基としては炭素数6~24のアリ ール基で例えば、フェニル、ナフチル、p-メトキシフ ェニルである。ヘテロ環基としては炭素数1~5の酸素 原子、窒素原子、もしくは硫黄原子を1個以上含む5員 または6員環の飽和または不飽和のヘテロ環であって環 を構成するヘテロ原子の数及び元素の種類は1つでも複 数であっても良く、例えば、2-フリル、2-チエニ ル、2-ピリミジニル、2-ベンゾトリアソリル、イミ ダゾリル、ピラゾリルである。アルコキシ基としては炭 素数1~16、好ましくは炭素数1~6のアルコキシ基 で例えば、メトキシ、エトキシ、2-メルカプトエトキ シ、2-メトキシエトキシ、2-メチルチオエトキシ、 2-メタンスルホニルエトキシである。アリールオキシ 基としては炭素数6~24のアリールオキシ基で例え ば、フェノキシ、p-メトキシフェノキシ、m-(3-ヒドロキシプロピオンアミド) フェノキシである。アシ ルアミノ基としては炭素数1~16、好ましくは炭素数 1~6のアシルアミノ基で例えば、アセトアミド、2-メトキシプロピオンアミド、p-ニトロベンゾイルアミ ドである。アルキルアミノ基としては炭素数1~16、 好ましくは炭素数1~6のアルキルアミノ基で例えば、 ジメチルアミノ、ジエチルアミノ、ピスー (2-メルカ プトエチル) アミノ、2-ヒドロキシエチルアミノであ る。アニリノ基としては炭素数6~24のアニリノ基で 例えばアニリノ、mーニトロアニリノ、Nーメチルアニ リノである。ウレイド基としては炭素数1~16、好ま しくは炭素数1~6のウレイド基で例えば、ウレイド、 メチルウレイド、N, Nージエチルウレイド、2ーメタ ンスルホンアミドエチルウレイドである。

【0010】スルファモイルアミノ基としては炭素数0~16、好ましくは炭素数0~6のスルファモイルアミノ基で例えば、ジメチルスルファモイルアミノ、メチルスルファモイルアミノ、2-メトキシエチルスルファモイルアミノである。アルキルチオ基としては炭素数1~

16、好ましくは炭素数1~6のアルキルチオ基で例え ば、メチルチオ、エチルチオ、2-フェノキシエチルチ オである。アリールチオ基としては炭素数6~24のア リールチオ基でこれらは例えば、フェニルチオ、2-カ ルボキシフェニルチオ、4-シアノフェニルチオであ る。アルコキシカルボニルアミノ基としては炭素数2~ 16、好ましくは炭素数2~6のアルコキシカルポニル アミノ基で例えば、メトキシカルボニルアミノ、エトキ シカルボニルアミノ、3-メタンスルホニルプロポキシ カルボニルアミノである。スルホンアミド基としては炭 素数1~16、好ましくは炭素数1~6のスルホンアミ ド基で例えば、メタンスルホンアミド、pートルエンス ルホンアミド、2-メトキシエタンスルホンアミドであ る。カルバモイル基としては炭素数1~16、好ましく は炭素数1~6のカルバモイル基で例えば、カルバモイ ル、N, N-ジメチルカルバモイル、N-エチルカルバ モイルである。スルファモイル基としては炭素数0~1 6、好ましくは炭素数0~6のスルファモイル基で例え ば、スルファモイル、ジメチルスルファモイル、エチル スルファモイルである。スルホニル基としては炭素数1 ~16、好ましくは炭素数1~6の脂肪族または芳香族 のスルホニル基で例えば、メタンスルホニル、エタンス ルホニル、2-クロロエタンスルホニルである。アルコ キシカルポニル基としては炭素数1~16、好ましくは 炭素数1~6のアルコキシカルボニル基で例えば、メト キシカルボニル、エトキシカルボニル、t-プトキシカ ルボニルである。ヘテロ環オキシ基としては炭素数1~ 5の酸素原子、窒素原子、もしくは硫黄原子を1個以上 含む5員または6員環の飽和または不飽和のヘテロ環オ キシ基であって環を構成するヘテロ原子の数及び元素の 種類は1つでも複数であっても良く例えば、1-フェニ ルテトラゾリルー5-オキシ、2-テトラヒドロピラニ ルオキシ、2-ピリジルオキシである。

【0011】アソ基としては炭素数1~16、好ましく は炭素数1~6のアゾ基で例えば、フェニルアゾ、2-ヒドロキシー4ープロパノイルフェニルアソ、4ースル ホフェニルアゾである。アシルオキシ基としては炭素数 1~16、好ましくは炭素数1~6のアシルオキシ基で 例えば、アセトキシ、ベンゾイルオキシ、4-ヒドロキ シブタノイルオキシである。カルバモイルオキシ基とし ては炭素数1~16、好ましくは炭素数1~6のカルバ モイルオキシ基で例えば、N、N-ジメチルカルバモイ ルオキシ、Nーメチルカルバモイルオキシ、Nーフェニ ルカルバモイルオキシである。シリル基としては炭素数 3~16、好ましくは炭素数3~6のシリル基で例え ば、トリメチルシリル、イソプロピルジエチルシリル、 t-ブチルジメチルシリルである。シリルオキシ基とし ては炭素数3~16、好ましくは炭素数3~6のシリル オキシ基で例えば、トリメチルシリルオキシ、トリエチ ルシリルオキシ、ジイソプロピルエチルシリルオキシで

ある。アリールオキシカルボニルアミノ基としては炭素数7~24のアリールオキシカルボニルアミノ基で例えば、フェノキシカルボニルアミノ、4ーシアノフェノキシカルボニルアミノ、2,6ージメトキシフェノキシカルボニルアミノである。イミド基としては炭素数4~16のイミド基で例えば、Nースクシンイミド、Nーフタルイミドである。ヘテロ環チオ基としては炭素数1~5の酸素原子、窒素原子、もしくは硫黄原子を1個以上含む5員または6員環の飽和または不飽和のヘテロ環チオ基であって環を構成するヘテロ原子の数及び元素の種類は1つでも複数であっても良く例えば、2ーベンゾチアソリルチオ、2ーピリジルチオである。

【0012】スルフィニル基としては炭素数1~16、好ましくは炭素数1~6のスルフィニル基で例えば、メタンスルフィニル、ベンゼンスルフィニル、エタンスルフィニルである。ホスホニル基としては炭素数2~16、好ましくは炭素数2~6のホスホニル基で例えば、メトキシホスホニル、エトキシホスホニル、フェノキシホスホニルである。アリールオキシカルボニル基としては炭素数7~24のアリールオキシカルボニル基で例えば、フェノキシカルボニル、2ーメチルフェノキシカルボニル、4ーアセトアミドフェノキシカルボニルである。アシル基としては炭素数1~16、好ましくは炭素数1~6のアシル基で例えば、アセチル、ベンゾイル、4ークロロベンゾイルである。

【0013】R、、として好ましくはハロゲン原子、アル キル基、ヘテロ環基、ニトロ基、ヒドロキシル基、カル ボキシル基、スルホ基、アルコキシ基、アシルオキシ 基、アミノ基、アルキルアミノ基、ウレイド基、スルフ アモイルアミノ基、アルキルチオ基、アルコキシカルボ ニルアミノ基、スルホンアミド基、カルバモイル基、ス ルファモイル基、スルホニル基、アルコキシカルポニル 基、ヘテロ環オキシ基、アゾ基、アシルオキシ基、カル パモイルオキシ基、イミド基、ヘテロ環チオ基、スルフ ィニル基、ホスホニル基、アシル基、メルカプト基であ り、更に好ましくはハロゲン原子、アルキル基、ヘテロ 環基、ヒドロキシル基、アルコキシ基、アルキルアミノ 基、ウレイド基、スルファモイルアミノ基、アルキルチ 才基、アルコキシカルボニルアミノ基、スルホンアミド 基、ヘテロ環オキシ基、ヘテロ環チオ基、メルカプト基 であり、また更に好ましくはアルキル基、ヘテロ環基、 アルコキシ基、アルキルアミノ基、ウレイド基、アルキ ルチオ基、メルカプト基である。

【0014】 R_{11} の好ましい例としては例えばメチル、イソプロピル、2-メルカプトエチル、2-チエニル、ピラゾリル、メトキシ、イソプロポキシ、ジメチルアミノ、ウレイド、メチルチオ、メルカプトである。

【0015】Yは炭素数4~20の、好ましくは4~1 0の、更に好ましくは4~8のテトラメチレン基、ペン タメチレン基、ヘキサメチレン基を表わし、Yは炭素原 子、窒素原子、酸素原子、硫黄原子の少なくとも何れか 1種を含む置換基にて置換されている。置換基の例とし てはアルキル基、アリール基、ヘテロ環基、シアノ基、 ニトロ基、ヒドロキシル基、カルボキシル基、スルホ 基、アルコキシ基、アリールオキシ基、アシルアミノ 基、アミノ基、アルキルアミノ基、アニリノ基、ウレイ ド基、スルファモイルアミノ基、アルキルチオ基、アリ ールチオ基、アルコキシカルボニルアミノ基、スルホン アミド基、カルバモイル基、スルファモイル基、スルホ ニル基、アルコキシカルボニル基、ヘテロ環オキシ基、 アソ基、アシルオキシ基、カルバモイルオキシ基、シリ ルオキシ基、アリールオキシカルボニルアミノ基、イミ ド基、ヘテロ環チオ基、スルフィニル基、ホスホニル 基、アリールオキシカルポニル基、アシル基、メルカプ ト基である。これらはアルキル基、アルケニル基、アル キニル基、アリール基、ヒドロキシル基、ニトロ基、シ アノ基、ハロゲン原子、メルカプト基またはその他酸素 原子、窒素原子、硫黄原子もしくは炭素原子で形成され る置換基で置換されていてもよく、これらの置換基の例 としてはR11で述べたものと同じである。

【0016】好ましい置換基はヒドロキシ基、アルキル基、アルコキシ基、カルボキシ基、アシルアミノ基、アルキルアミノ基、ウレイド基、スルファモイルアミノ基、アルコキシカルボニルアミノ基、スルホニルアミノ基、カルバモイル基、スルファモイル基、スルホニル基、アルコキシカルボニル基、アシルオキシ基、カルバモイルオキシ基、アシルアミノ基、アルキルアミノ基、カルボキシ基、アシルアミノ基、アルキルアミノ基、カルバモイルオキシ基、メルカプト基であり、また更に好ましくはヒドロキシ基、メルカプト基であり、また更に好ましくはヒドロキシ基、アルキル基、カルボキシ基、メルカプト基である。

【0017】好ましいYはテトラメチレン基、ペンタメチレン基であり、テトラメチレン基が最も好ましい。 【0018】R₁₁、Y、Yの置換基およびn₁の組合わせとして好ましくは、R₁₁がアルキル基、アルコキシ基であり、Yがテトラメチレン基、またはペンタメチレン基であり、Yの置換基がヒドロキシ基、アルキル基、カルボキシ基、メルカプト基であり、n₁は0または1で

【0019】 A_1 は酸根、すなわち A_1 - Hは酸を表わし、 A_1 - Hの例としては例えば、塩酸、硫酸、燐酸、p- トルエンスルホン酸、メタンスルホン酸、ナフタレン-1, 5- ジスルホン酸、アスコルピン酸、シュウ酸等が挙げられる。 A_1 - Hとして好ましくは、塩酸、硫酸、p- トルエンスルホン酸、ナフタレン-1, 5- ジスルホン酸であり、最も好ましい A_1 - Hは硫酸、ナフタレン-1, 5- ジスルホン酸である。また、 m_1 は0

または正の整数を表わし、 m_1 が 2 以上の場合 A_1 - H は同一でも異なっていてもよい。

【0020】一般式 (II) において、式中R21はアルキ ル基、アリール基またはヘテロ環基を表わし、これらの 基は他の置換基で更に置換されていてもよく、例えばハ ロゲン原子またはその他酸素原子、窒素原子、イオウ原 子もしくは炭素原子で形成される置換基(例えば、アル キル基、アルケニル基、アルキニル基、アリール基、ヒ ドロキシル基、ニトロ基、シアノ基)で置換されていて もよい。但し、R21がアルキル基である場合、R21中の 炭素原子のうち、一般式(II)中の窒素原子に直接結合 している炭素原子には、水素原子と炭素原子の2つの元 素以外の元素が結合していることが好ましい。R21がへ テロ環基である場合、R₂₁が結合する一般式 (II) 中の 窒素原子とは該ヘテロ環基のヘテロ環を構成する炭素原 子と連結していることが好ましい。アルキル基としては 炭素数1~25、好ましくは炭素数1~15の直鎖、分 岐鎖または環状のアルキル基であり、例えばメチル、エ チル、プロピル、イソプロピル、tーブチル、2-ヒド ロキシエチル、3-ヒドロキシプロピル、ベンジル、2 ーメタンスルホンアミドエチル、3ーメタンスルホンア ミドプロピル、2-メタンスルホニルエチル、2-メト キシエチル、シクロペンチル、2-アセトアミドエチ ル、ヒドロキシメチル、2-カルボキシエチル、2-カ ルバモイルエチル、3-カルバモイルプロピル、2、3 ージヒドロキシプロピル、3,4ージヒドロキシブチ ル、2,3,4-トリヒドロキシブチル、2,3,4, 5ーテトラヒドロキシペンチル、2, 3, 4, 5, 6-ペンタヒドロキシヘキシル、メタンスルホンアミドメチ ル、nーヘキシル、nーオクチル、nーデシル、nーオ クタデシル、2-エチルヘキシル、2-ヒドロキシプロ ピル、4-ヒドロキシブチル、2-カルバモイルアミノ エチル、3-カルバモイルアミノプロピル、4-カルバ モイルアミノブチル、4-カルバモイルブチル、2-カ ルバモイルー1ーメチルエチル、カルバモイルアミノメ チル、4ーニトロプチル、2ー(2ーヒドロキシエトキ シ) エチル、2- [2-(2-ヒドロキシエトキシ) エ トキシ] エチル、2-(2-[2-(2-ヒドロキシエ トキシ) エトキシ] エトキシ) エチル、2- [2- (2 - [2-(2-ヒドロキシエトキシ) エトキシ] エトキ シ) エトキシ] エチル、2-(2-[2-[2-(2-ヒドロキシエトキシ) エトキシ] エトキシ) エト ー〔2ー(2ーヒドロキシエトキシ)エトキシ〕エトキ シ) エトキシ] エトキシ) エトキシ] エトキシ) エチ ヒドロキシエトキシ) エトキシ] エトキシ) エトキシ] エトキシ) エトキシ] エトキシ) エチル、2-(2-メ トキシエトキシ) エチル、2-[2-(2-メトキシエ トキシ) エトキシ] エチル、2- (2- [2- (2-メ

トキシエトキシ) エトキシ] エトキシ) エチル、2-[2-(2-[2-(2-メトキシエトキシ) エトキ シ] エトキシ) エトキシ] エチル、2-(2-エトキシ エトキシ) エチル、2-[2-(2-プトキシエトキ シ) エトキシ] エチルである。

【0021】アリール基としては、炭素数6~24のアリール基で例えば、フェニル、ナフチル、pーメトキシフェニルである。ヘテロ環基としては炭素数1~5の酸素原子、窒素原子、もしくは硫黄原子を1個以上含む5員または6員の飽和または不飽和のヘテロ環であって、環を構成するヘテロ原子の数および元素の種類は1つでも複数であってもよく、例えば2ーフリル、2ーチエニル、2ーピリミジニル、2ーベンソトリアソリル、イミダソリル、ピラソリルである。

【0022】R₂₁として好ましくはアルキル基、アリール基であり、最も好ましいのはアルキル基である。

【0023】 R_{22} は水素原子、アルキル基、アリール基またはヘテロ環基を表わし、アルキル基、アリール基、ヘテロ環基とは R_{21} にて示したものと同じであり、これらのうち水素原子またはアルキル基となることが好ましく、水素原子となることが最も好ましい。 R_{23} は置換基を表わし、置換基とは R_{11} にて示した置換基である。 R_{21} は2~8の、好ましくは2~6の、更に好ましくは2~4の整数を表わす。また R_{21} は次に示す一般式(III)で表わされる構造が特に好ましい。

[0024] [化3]

10分を時代出版地で例かにおいて、記述表のは从来原

子、アルキル基、アリール基またはヘテロ環基を表わし、アルキル基、アリール基、ヘテロ環基とは R_{22} にて示したものと同じであり、これらのうち水素原子またはアルキル基となることが好ましく、水素原子となることがもっとも好ましい。 n_{23} は $2\sim8$ の整数を表わす。また最も好ましい R_{21} は一般式(III)で表わされて、かつ n_{23} が n_{21} と同一となり、 R_{24} が R_{22} と同一となる場合である。

【0026】一般式(II)で表わされる化合物として好ましいものとしては、 R_{21} が一般式(III)で表わされ、かつ R_{24} と R_{22} が同一で水素原子またはアルキル基、 n_{23} と n_{21} が同一で2~4の整数であり、 R_{23} がアルキル基、アルコキシ基であり、 n_{22} が0または1となる場合である。

【0027】 A_2 は酸根、すなわち A_2 — Hは酸を表わし、 A_2 — Hの例としては例えば、塩酸、硫酸、燐酸、p-hルエンスルホン酸、メタンスルホン酸、ナフタレンー1、5-ジスルホン酸、アスコルビン酸、シュウ酸等が挙げられる。 A_2 — Hとして好ましくは、塩酸、硫酸、p-hルエンスルホン酸、ナフタレンー1、5-ジスルホン酸であり、最も好ましい A_1 — Hは硫酸、ナフタレンー1、5-ジスルホン酸である。また、 M_2 は0または正の整数を表わし、 M_2 が2以上の場合 A_2 — Hは同一でも異なっていてもよい。

【0028】次に本発明の一般式 (I)、 (II) で示される化合物の具体例を以下に挙げるが、これらに限定されるものではない。

[0029] 【化4】

【化6】

[0031]

A – 12)

A – 13)

A - 14)

A - 15)

[0032]

【化7】

A -17)

A - 18)

A -19)

[0033]

A -22)

A -23)

A -24)

A -25)

[0034]

【化9】

A - 28)

A - 29)

$$(CH_2CH_2O)_2H$$

$$H_2SO_4$$

$$(CH_2CH_2O)_5H$$

$$H_2SO_4$$

$$H_2SO_4$$

A
$$-32$$
)

CH₃ (CH₂CH₂O)₂CH₃

C₂H₅ (CH₂CH₂O)₈H

NH₂ S

NH₂ S

NH₂ S

A
$$-34$$
)

 $^{n}C_{3}H_{7}$
 $^{n}C_{3}H_{7}$

$$\begin{array}{c} A-35) \\ CH_3 & (CH_2CH_2O)_2H \\ & & \\ NH_2 & 0 \end{array}$$

A
$$-36$$
)
$$H(OCH_2CH_2)_4 \longrightarrow (CH_2CH_2O)_4H$$

$$H_2SO_4$$

A - 37)

$$CH_{2}(OCH_{2}CH_{2})_{3} \rightarrow (CH_{2}CH_{2}O)_{3}CH_{3}$$
 $O^{-1}C_{3}H_{7} \rightarrow H_{2}SO$

A -38)
$$H(OCH_{2}CH_{2})_{2} \longrightarrow (CH_{2}CH_{2}O)_{2}H$$

$$V_{NH_{2}} O^{-1}C_{3}H_{7} \qquad \cdot H_{2}SO_{4}$$

$$A - 39$$
)

 $H(OCH_2CH_2)_3 \longrightarrow (CH_2CH_2O)_3H$
 $OCH_2CH_2OH_3$
 OCH_2CH_3
 OCH_3CH_3
 $OCH_3CH_3CH_3$
 $OCH_3CH_3CH_3CH_3$
 $OCH_3CH_3CH_3CH_3$
 $OCH_3CH_3CH_3CH_3$

$$A-40$$
)
 $H(0 \longrightarrow 7 N \longleftarrow 0)_4H$
 C_3H_7
 SO_3H
 SO_3H

[0037]

$$H(OCH_2CH_2)_8 \xrightarrow{\text{(CH}_2CH}_2O)_2CH_3$$

$$H_2CH_3 \xrightarrow{\text{CH}_3} H_2SO_4$$

$$\begin{array}{c} \text{H (OCH}_2\text{CH}_2\text{)}_4 \\ \\ \text{NH}_2 \\ \text{O}^{-1}\text{C}_3\text{H}_7 \\ \end{array} \qquad \begin{array}{c} \text{SO}_3\text{H} \\ \\ \text{SO}_3\text{H} \\ \end{array}$$

$$\begin{array}{c} \text{H (OCH}_2\text{CH}_2\text{)}_2 \\ \text{HS} \end{array} \begin{array}{c} \text{(CH}_2\text{CH}_2\text{O)}_2\text{H} \\ \text{H}_2\text{SO}_4 \end{array}$$

【0038】これらの化合物と、前記一般式(I)、

(II)の対応関係は以下の通りである。

一般式 (1):A-1~A-25

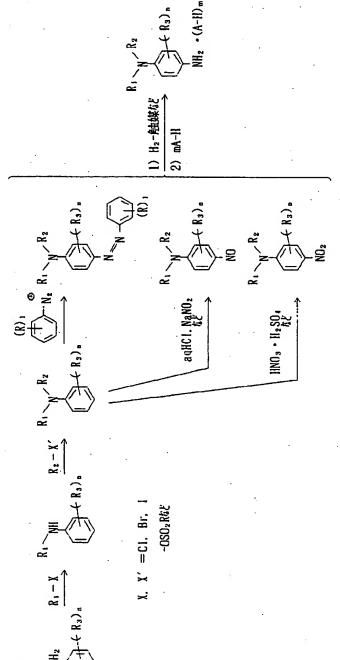
一般式 (II) : A-26~A-45

【0039】4-(N, N-ジアルキルアミノ) アニリ

・H.SO ン化合物は例えば以下に示す合成法やそれに準じた方法 を用いることができる。

[0040]

【化13】



図の41】合成は例えば上記の通り、まずアニリンのアミノ基にアルキル基等の導入を行う。すなわちアルキル基等を有するハロゲン化物、アルキル基等を有するアルキル或いはアリールスルホネート等との反応によりアルキル基等をまず導入する。次にアミノ基のパラ位にアソカップリング、またはニトロソ基、ニトロ基の導入を行ない、これらの生成物を還元(水素接触還元、酸性下で亜鉛による還元、還元鉄による還元など)した後、酸で造塩することで目的物が得られる。

【0042】アルキル化の反応には例えば、アルキル化

利として対応するアルキルハロゲン化物(クロリド、ブロミド、ヨージド)、アルキルスルホネート(メシレート、トシレート等)、アルキルエステル(アセテート、ベンゾエート等)等を1つのアルキル化につき1~5当量、好ましくは1~3当量用い、塩基として有機(トリエチルアミン、ジアザビシクロウンデセン等)、または無機(炭酸水素ナトリウム、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム等)の塩基を1つのアルキル化につき1~5当量、好ましくは1~3当量用い、無溶媒または溶媒として水、アミド系溶媒

(N, Nージメチルアセトアミド、N, Nージメチルホルムアミド、1ーメチルー2ーピロリドン等)、スルホン系溶媒(スルホラン等)、スルホキシド系溶媒(ジメチルスルホキシド等)、ウレイド系溶媒(テトラメチルウレア等)、エーテル系溶媒(ジオキサン等)、アルコール系溶媒(イソプロピルアルコール、ブタノール等)等を用い、無触媒または触媒(ヨウ化ナトリウム等)の存在下、0~200度、好ましくは80~170度の反応温度の範囲にて10分~72時間、好ましくは30分~12時間の反応時間の範囲にて反応を行う。

【0043】次にアミノ基のパラ位にアゾカップリン グ、またはニトロソ基、ニトロ基の導入を行う。アソカ ップリングは、例えば、置換、無置換のアニリンを酸 (塩酸、硫酸、メタンスルホン酸、酢酸等有機または無 機の酸)存在下、無溶媒、または水中、または有機溶媒 (メタノール、エタノール、イソプロピルアルコール等 のアルコール系溶媒、N, N-ジメチルアセトアミド、 N, N-ジメチルフォルムアミド、1-メチル-2-ピ ロリドン等のアミド系溶媒、スルホラン等スルホン系溶 媒、ジメチルスルホキシド等スルホキシド系溶媒、テト ラメチルウレア等ウレイド系溶媒等)中、-78~40 度、好ましくは-20~30度の反応温度の範囲にて、 5分~5時間、好ましくは5分~1時間の反応時間の節 囲にてジアゾニウム塩に変換し、このジアゾニウム塩1 ~5当量、好ましくは1~2当量を無溶媒、または水 中、または有機溶媒(メタノール、エタノール、イソプ ロピルアルコール等のアルコール系溶媒、N. Nージメ チルアセトアミド、N, N-ジメチルフォルムアミド、 1ーメチルー2ーピロリドン等のアミド系溶媒、スルホ ラン等スルホン系溶媒、ジメチルスルホキシド等スルホ キシド系溶媒、テトラメチルウレア等ウレイド系溶媒 等) 中、-78~40度、好ましくは-20~30度の 反応時間の範囲にて、5分~5時間、好ましくは5分~ 1時間の反応時間の範囲にてN, Nージアルキルアニリ ンとカップリングさせる。カップリング反応系は弱酸性 ~弱塩基性条件が好ましい。ニトロソ化は、例えば、酸 (塩酸、硫酸、メタンスルホン酸、酢酸等有機または無 機の酸)存在下、有機(亜硝酸イソアミル等)または無 機(亜硝酸ナトリウム等)のニトロソ化剤を1~5当 量、好ましくは1~2当量用い、無溶媒、または溶媒と して水、または無機溶媒(メタノール、エタノール、イ ソプロピルアルコール等のアルコール系溶媒、N. N-ジメチルアセトアミド、N、Nージメチルフォルムアミ ド、1-メチル-2-ピロリドン等のアミド系溶媒、ス ルホラン等スルホン系溶媒、ジメチルスルホキシド等ス ルホキシド系溶媒、テトラメチルウレア等ウレイド系溶 媒等) 中、-78~40度、好ましくは-20~30度 の反応温度の範囲にて、5分~5時間、好ましくは5分 ~1時間の反応時間の範囲にて反応を行う。ニトロ化 は、例えば、無溶媒、または水中、または有機溶媒(メ

タノール、エタノール、イソプロピルアルコール等のアルコール系溶媒、酢酸等の有機酸、無水酢酸、トリフルオロ酢酸無水物等の有機酸無水物、N,Nージメチルアセトアミド、N,Nージメチルフォルムアミド、1ーメチルー2ーピロリドン等のアミド系溶媒、スルホラン等スルホン系溶媒、ジメチルスルホキシド等スルホキシド系溶媒、テトラメチルウレア等ウレイド系溶媒等)中、種々の濃度の硝酸(60~98%)を1~5当量、好ましくは1~1.5当量用い、単独または硫酸、無水硫酸、無水酢酸、無水トリフルオロ酢酸等種々の活性化剤の共存下、一78~100度、好ましくは-20~30度の反応温度の範囲にて、5分~5時間、好ましくは5分~1時間の反応時間の範囲にて反応を行う。

【0044】最後にこれらの生成物を還元(水素接触還 元、酸性下で亜鉛による還元、還元鉄による還元など) することで目的物が得られる。水素接触還元は、例え ば、触媒(パラジウムー炭素、ラネーニッケル等) 存在 下、無溶媒、または水中、または有機溶媒(メタノー 「ル、エタノール、イソプロピルアルコール等のアルコー ル系溶媒、N, Nージメチルアセトアミド、N, Nージ メチルフォルムアミド、1-メチル-2-ピロリドン等 のアミド系溶媒、スルホラン等スルホン系溶媒、ジメチ ルスルホキシド等スルホキシド系溶媒、テトラメチルウ レア等ウレイド系溶媒等)中、水素圧1~500気圧、 好ましくは1~200気圧の範囲にて、0~150度、 好ましくは0~50度の反応温度の範囲にて、5分~7 2時間、好ましくは1~8時間の反応時間の範囲にて反 応を行う。還元鉄による還元は、例えば、無溶媒、また は水中、または有機溶媒(メタノール、エタノール、イ ソプロピルアルコール等のアルコール系溶媒、N, N-ジメチルアセトアミド、N, N-ジメチルフォルムアミ ド、1-メチルー2-ピロリドン等のアミド系溶媒、ス ルホラン等スルホン系溶媒、ジメチルスルホキシド等ス ルホキシド系溶媒、テトラメチルウレア等ウレイド系溶 媒等)中、4~10当量、好ましくは4~6当量の還元 鉄を用い、0.0001~1当量、好ましくは0.00 1~0. 1当量の酸(塩酸、硫酸等の無機酸または酢 酸、メタンスルホン酸等の有機酸)または酸塩(塩化ア ンモニウム、塩化ナトリウム、硫酸ナトリウム等)を単 独または併用して用い、0~150度、好ましくは50 ~100度の反応温度の範囲にて、30分~72時間、 好ましくは1~8時間の反応時間の範囲にて反応を行 う。酸性下で亜鉛による還元を行うには、例えば、3~ 10当量、好ましくは3~6当量の亜鉛末を用い、酸 (酢酸、メタンスルホン酸等の有機酸、塩酸、硫酸等の 無機酸)の存在下、無溶媒、または水中、または有機溶 媒(メタノール、エタノール、イソプロピルアルコール 等のアルコール系溶媒、酢酸等の有機酸、N, N-ジメ チルアセトアミド、N. N-ジメチルフォルムアミド、 1-メチル-2-ピロリドン等のアミド系溶媒、スルホ

ラン等スルホン系溶媒、ジメチルスルホキシド等スルホキシド系溶媒、テトラメチルウレア等ウレイド系溶媒、酢酸、プロピオン酸、メタンスルホン酸等の有機酸系溶媒等)中、0~150度、好ましくは0~100度の反応温度の範囲にて、5分~72時間、好ましくは30分~3時間の反応時間の範囲にて反応を行う。

【0045】これらの反応によって得られる生成物は通常の有機合成反応の後処理に従って処理したのち、精製あるいは精製せずに供することができる。すなわち、例えば、反応系から遊離したものを精製せずに、あるいは再結晶、カラムクロマトグラフィー等にて精製する操作を単独、あるいは組み合わせて行い、供することができる。あるいは反応終了後、反応溶媒を留去して、あるいは留去せずに水、または氷にあけ中和して、あるいは中和せずに遊離したものを精製せずに、或いは再結晶、カ

ラムクロマトグラフィー等にて精製する操作を単独に行い、あるいは組み合わせて行った後、供することができる。またあるいは、反応終了後、反応溶媒を留去して、あるいは留去せずに水、または氷にあけ中和して、あるいは中和せずに有機溶媒にて抽出したものを精製せずに、あるいは晶析、カラムクロマトグラフィーにて精製する操作を単独あるいは組み合わせて行った後、供することができる。

【0046】一般式(I)の化合物の合成には、例えば ジハライドを用いるか、あるいは2つのアルキル基を導 入した後、炭素一炭素結合生成反応にて閉環すればよ い。

【0047】 【化14】

 $R_1 - NH_2$

R₁ WH R₃),

【0048】また合成には例えば上記の通り、ハロベンゼン化合物に対するアミノ化合物の置換反応を用いることもできる。

【0049】置換反応は上に示したとおりR₁、R₂を有する2級アミン化合物、あるいはR₁だけを有する1級アミン化合物を用いて行うことができる。置換反応は例えばハロベンゼン化合物などとしてフルオロベンゼン化合物、クロロベンゼン化合物、プロモベンゼン化合物、ヨードベンゼン化合物、ベンゼンアルキルスルホート化合物に対してアミノ化合物を1~5当量、好ましくは1~3当量用い、塩基の存在しない状態で、あるいは塩基として有機(トリエチルアミン、ジアザビシカロウンデセン等)、または無機(炭酸水素ナトリウム、水酸サトリウム、炭酸カリウム、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム等)の塩基を1~5当量、好ましくは1~3当量用い、無溶媒または溶媒として水、アミド系溶媒(N、Nージメチルアセトアミド、N、Nージメチルホ

・ルムアミド、1-メチルー2-ピロリドン等)、スルホ

(ND・森容媒(スルホラン等)、スルホキシド系容媒(ジメチルスルホキシド等)、ウレイド系容媒(テトラメチルウレア等)、エーテル系容媒(ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサン等)、アルコール系容媒(メタノール、エタノール、イソプロピルアルコール、ブタノール、エチレングリコール等)等を単独または併用して用い、無触媒または触媒(沃化銅(I)、テトラキストリフェニルホスフィンパラジウム(O)、塩化パラジウム等を単独または併用)の存在下、0~200℃、好ましくは25~180℃の反応温度の範囲にて10分~72時間、好ましくは30分~12時間の反応時間の範囲にて行う。

【0050】以下に本発明の化合物の具体的な合成例を示し、更に詳細に説明する。

合成例1.

下記式に基づき例示化合物 (A-17) を合成した。

[0051]

【化15】

(A-17)

【0052】・化合物(2)の合成

3ツロフラスコに化合物(1) 173.0g、炭酸カリウム276g、N, Nージメチルアセトアミド350mlを入れ、内温85℃にて加熱攪拌しながら、ここへ2ープロモプロパン148gを20分かけて滴下した後、そのまま3時間加熱攪拌を続けた。このものを内温30℃まで冷却し、ここへ酢酸エチル800ml、水800mlを加えて抽出し、得られた酢酸エチル層を飽和食塩水100mlと水500mlの混合溶液で4回洗浄した。こうして得られた酢酸エチル層を無水硫酸ナトリウムで乾燥し、ロータリーエパポレーターで濃縮して、得られた残留物をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにて精製し、目的の化合物(2) 215gを得た(収率:100%)。

・化合物(4)の合成

3ツロフラスコに化合物(2) 72.6g、化合物(3) 250g、ヨウ化銅(I) 19.0gを入れ、内温130℃にて1時間加熱攪拌した。このものを30℃まで冷却し、ここへ酢酸エチル1000ml、水800mlを加えて抽出し、得られた酢酸エチル層を飽和食塩水100mlと水500mlの混合溶液で5回洗浄した。こうして得られた酢酸エチル層を無水硫酸ナトリウムで乾燥し、ロータリーエパポレーターで濃縮して、得られた残留物をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにて精製し、目的の化合物(4) 59.0gを得た(収率:70%)。

・化合物(5)の合成

3ツロフラスコに化合物(4) 23.0g、塩酸26.0ml、メタノール250mlを入れ、内温を10℃以下に保ちながら、ここへ亜硝酸ナトリウム10.2gと20mlからなる水溶液を30分かけて滴下した。滴下終了後内温10℃以下で3時間攪拌した後、アスピレーターを用いてメタノールを減圧下にて留去し、ここへ酢酸エチル300ml、水100mlを加えた後、重曹40gを添加して中和操作を行った後、分液し、得られた酢酸エチル層を飽和食塩水50mlと水100mlの混合溶液で4回洗浄した。こうして得られた酢酸エチル層を無水硫酸ナトリウムで乾燥し、ロータリーエパポレーターで濃縮して、目的の化合物(5) を粗生成物として得た。このものは精製することなく、そのまま次工程に供した。

・例示化合物 (A-17) の合成

オートクレープに先の工程で得られた化合物(5)、エタノール100ml、バラジウムー炭素(10%)5gを入れ、水素圧100気圧で室温にて5時間攪拌した。得られた反応混合物にナフタレンー1,5ージスルホン酸・4水和物33.1gをメタノール66mlに溶かした溶液を添加して濾過したのち、濾液から析出した結晶を濾過して、目的の例示化合物(A-17)43.2gを得た(収率:85%)。

【0053】合成例2

下記式に従い、本発明の例示化合物 (A-27) を合成した。

例示化合物 (A-27)

【0055】・化合物(6) の合成

テトラヒドロフラン441g、塩化亜鉛0.30gを3ツロフラスコに入れ、室温下、攪拌しながらここへ臭化アセチル500gを1時間30分かけて商下した。フラスコの内温は18℃から60℃まで上昇した。商下終了後内温87℃にて1時間30分加熱攪拌した後、内温25℃まで冷却し、ここへ酢酸エチル1.59½½と水2½½を加え、攪拌しながら重暫にて中和し、抽出した。得られた酢酸エチル層を無水硫酸ナトリウムにて乾燥後、濃縮した残留物を蒸留して120~122℃/35mmlgの留分を集め、目的の化合物(6)760gを得た(収率96%)。

・化合物(7) の合成

m-イソプロピルアニリン40.5g、重曹50.4g とN,N-ジメチルアセトアミド150mlを3ツロフラスコに入れ、内温130℃にて加熱攪拌しながらここへ 化合物(6)64.3gを2時間かけて滴下したのち、更 に8時間内温130℃にて加熱攪拌した。このものを内 温25℃まで冷却し、酢酸エチル600ml、水500ml を加えて抽出した後、得られた酢酸エチル層を500ml の水と100mlの飽和食塩水の混合水溶液にて4回洗浄した。こうして得られた酢酸エチル層を無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、ロータリーエバポレーターにて濃縮し、得られた残留物をカラムクロマトグラフィーにて精製し、目的の化合物(7)30.6gを得た(収率:41%)。

・化合物(8) の合成

化合物(7) 30.6gとエタノール150mlを3ツロフラスコに入れて攪拌し、ここへ水酸化ナトリウム19.7gを水40mlに溶解した水溶液を加えた後、2時間そのまま攪拌した。このもののなかへ酢酸エチル400mlと水500mlを添加し、抽出して得られた酢酸エチル層を水300mlと飽和食塩水100mlの混合水溶液にて4回洗浄した。こうして得られた酢酸エチル層を無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、ロータリーエバポレーターにて濃縮し、得られた残留物をカラムクロマトグラフィーにて精製し、目的の化合物(8)を22.7g得た(収率:89%)。

・化合物(9) の合成

化合物(8) 22.7g、重曹18.3g、沃化ナトリウ

ム8. 2gとN, N-ジメチルアセトアミド70mlを3ツロフラスコに入れ、内温130℃にて加熱攪拌しながらここへ2-[2-(2-クロロエトキシ)エトキシ]エタノール23. 9gを10分かけて滴下したのち、更に4時間内温130℃にて加熱攪拌した。このものを内温25℃まで冷却し、酢酸エチル500ml、水400mlを加えて抽出した後、得られた酢酸エチル層を300mlの水と100mlの飽和食塩水の混合水溶液にて4回洗浄した。こうして得られた酢酸エチル層を無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、ロータリーエバポレーターにて濃縮し、得られた残留物をカラムクロマトグラフィーにて精製し、目的の化合物(9) 24.3gを得た(収率:66%)。

・化合物(10)の合成

化合物(9) 24.3g、メタノール200mlと塩酸20.3mlを3ツロフラスコに入れて氷冷下攪拌しながら、ここへ亜硝酸ナトリウム5.7gを15mlの水に溶かした水溶液を10分かけて滴下した。この時内温は7~8℃であった。滴下終了後さらにそのまま8時間攪拌

を続けた後、重曹40gを加えて攪拌し、吸引濾過にて得られた濾液をロータリーエバポレーターで濃縮した。得られた残留物をカラムクロマトグラフィーにて精製し、目的の化合物(10)を19.5g得た(収率:74%)。

・例示化合物 (A-27) の合成

化合物(10) 19.5g、エタノール100mlとパラジウム/炭素触媒(10%)3gをオートクレーブに入れ、水素圧100気圧で室温にて5時間攪拌した。得られた反応混合物を濾過し、濾液にナフタレンー1,5ージスルホン酸・4水和物19.1gを40mlのメタノールに溶解した溶液を加えて攪拌したのち溶媒を留去し、目的の例示化合物(A-27)を33.3g得た(収率98%)。

【0056】合成例3

下記式に従い、本発明の例示化合物 (A-39) を合成した。

【0057】 【化17】

例示化合物 (A-39)

【0058】・化合物(11)の合成

mーイソプロピルアニリン40.6g、重曹202g、沃化ナトリウム45gとN, Nージメチルアセトアミド300mlを3ツロフラスコに入れ、内温130℃にて加熱攪拌しながらここへ2ー〔2ー(2ークロロエトキシ)エトキシ〕エタノール202gを30分かけて滴下したのち、更に8時間内温130℃にて加熱攪拌した。このものを内温25℃まで冷却し、酢酸エチル800ml、水800mlを加えて抽出した後、得られた酢酸エチ

ル層を700mlの水と100mlの飽和食塩水の混合水溶液にて4回洗浄した。こうして得られた酢酸エチル層を無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、ロータリーエパポレーターにて濃縮し、得られた残留物をカラムクロマトグラフィーにて精製し、目的の化合物(11)64.7gを得た(収率54%)。

・化合物(12)の合成

3ツロフラスコに2, 5-ジクロロアニリン39. 4 g、水500mlを入れて氷冷下攪拌しながら、ここへ確

酸82mlを添加した。更に内温を8度以下に保ちながら ここへ亜硝酸ナトリウム18.4gを40mlの水に溶解 した水溶液を10分かけて滴下し、滴下終了後30分提 拌を続けた。他の3ツロフラスコに化合物(11)64.7 g、酢酸ナトリウム133g、酢酸97ml、メタノール 500mlを入れて、氷冷下攪拌しながら先に調製したジ アゾニウム塩の溶液を内温を17度以下に保ちながら添 加した。途中TLCにて反応を追跡し、化合物(11)が反 応系内で消失したところでジアゾニウム塩の溶液の添加 を終了した。添加終了後そのまま30分攪拌を続けた 後、減圧下にてメタノールを留去し、反応混合物を水に あけ、水酸化ナトリウム水溶液を加えて中和し、酢酸エ チル1.5Jzhk、水500mlを加えて抽出した。得られ た酢酸エチル層を水700mlと飽和食塩水200mlの混 合液にて4回洗浄し、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し た。このものをロータリーエバポレーターにて濃縮して 得られた残留物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー にて精製し、目的の化合物(12)53.8gを得た(収率 58%)。

・例示化合物 (A-39) の合成

化合物(12)53.8g、パラジウムー炭素(10%)5g、エタノール200mlをオートクレープに入れ、水索圧100気圧で室温にて5時間攪拌した。得られた反応混合物にナフタレンー1,5ージスルホン酸・4水和物33.8gを65mlのメタノールに溶解した溶液を加えて滤過し、得られた滤液をロータリーエバポレーターにて濃縮した後、酢酸エチル400mlと水400mlを加えて攪拌して溶解、分液し、得られた水層を更に酢酸エチル400mlで3回洗浄した。こうして得られた水層をロータリーエバポレーターにて濃縮した後、メタノールとエタノールの混合液から析出した結晶を濾別して、目的の例示化合物(A-39)42.9gを得た(収率65%)。

【0059】合成例4

下記式に従い、本発明の例示化合物 (A-40) を合成した。

【0060】 【化18】

$$HO \leftarrow 0)_{4}H \xrightarrow{CH_{3} \leftarrow SO_{2}C1} CH_{3} \leftarrow SO_{3} \leftarrow 0)_{4}H$$

$$(13)$$

$$NH_{2}$$

$$CH_{3} \leftarrow SO_{3} \leftarrow 0)_{4}H$$

$$(13)$$

【0061】・化合物(13)の合成

3ツロフラスコにテトラエチレングリコール1100 g、テトラヒドロフラン1.5 リットルを入れ、氷冷下にて 捜押しながらここへカリウムーtープトキシド168.3 gを添加した。内温は40度まで上昇した。そのまま 30分捜押を続けた後、内温を15度以下に保ちながら pートルエンスルホニルクロリド285.8 gを添加した。1時間そのまま捜押を続けた後、氷浴をはずし、室 温にて3時間攪拌した。減圧下、テトラヒドロフランを

・化合物(14)の合成

m-イソプロピルアニリン40.6g、重曹202g、

沃化ナトリウム45gとN, Nージメチルアセトアミド300mlを3ツロフラスコに入れ、内温130℃にて加熱攪拌しながらここへ化合物(13)376.3gを2時間かけて滴下したのち、更に12時間内温130℃にて加熱攪拌した。このものを内温25℃まで冷却し、酢酸エチル1.2⅓γ¼を加えて抽出した後、得られた酢酸エチル層を900mlの水と100mlの飽和食塩水の混合水溶液にて4回洗浄した。こうして得られた酢酸エチル層を無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、ロータリーエバポレーターにて濃縮し、得られた残留物をカラムクロマトグラフィーにて精製し、目的の化合物(14)70.2gを得た(収率48%)。

・化合物(15)の合成

3ツロフラスコに2, 5-ジクロロアニリン35.0 g、水500mlを入れて氷冷下攪拌しながら、ここへ硫 酸73mlを添加した。更に内温を8度以下に保ちながら ここへ亜硝酸ナトリウム16.3gを40mlの水に溶解 した水溶液を10分かけて滴下し、滴下終了後30分攪 拌を続けた。他の3ツロフラスコに化合物(14)70.2 g、酢酸ナトリウム118g、酢酸86ml、メタノール 500mlを入れて、氷冷下攪拌しながら先に調製したジ アゾニウム塩の溶液を内温を17度以下に保ちながら添 加した。途中TLCにて反応を追跡し、化合物(14)が反 応系内で消失したところでジアゾニウム塩の溶液の添加 を終了した。添加終了後そのまま30分攪拌を続けた 後、減圧下にてメタノールを留去し、反応混合物を水に あけ、水酸化ナトリウム水溶液を加えて中和し、酢酸エ チル1. 5 リットル、水500mlを加えて抽出した。得られ た酢酸エチル層を水700mlと飽和食塩水200mlの混 合液にて4回洗浄し、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し た。このものをロータリーエパポレーターにて濃縮して 得られた残留物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー にて精製し、目的の化合物(15)66.6gを得た(収率 70%).

・例示化合物 (A-40) の合成

化合物(15)66.6g、パラジウムー炭素(10%)7g、エタノール200mlをオートクレープに入れ、水素圧100気圧で室温にて5時間攪拌した。得られた反応混合物にナフタレンー1,5ージスルホン酸・4水和物36.4gを70mlのメタノールに溶解した溶液を加えて濾過し、得られた濾液をロータリーエバポレーターにて濃縮した後、酢酸エチル400mlと水400mlを加えて攪拌して溶解、分液し、得られた水層を更に酢酸エチル400mlで3回洗浄した。こうして得られた水層から水を減圧下、留去し、目的の例示化合物(A-40)76.7gを得た(収率96%)。

【0062】本発明における一般式(I)、(II)の化合物は、染毛剤組成物全体に対して0.001重量%~40重量%配合されるのが好ましく、更に好ましくは0.01重量%~30重量%である。

【0063】本発明の一般式(I)の化合物は、通常カプラーと呼ばれるフェノール化合物等とともに髪に浸透し、酸化剤の働きで色素を形成する結果、染毛する方式に用いることが好ましい。

【0064】また、酸化剤としては、例えば、過炭酸ナトリウム、過炭酸カリウム、過ホウ酸ナトリウム、過ホウ酸カリウム、過ホウ酸カリウム、過酸化ナトリウム、過酸化カリウム、過酸化マグネシウム、過酸化バリウム、過酸化カルシウム、過酸化ストロンチウム、硫酸塩の過酸化水素付加物、リン酸塩の過酸化水素付加物、ピロリン酸塩の過酸化水素付加物、過酸化尿素、過酸化メラミン等であり、好ましくは過炭酸ナトリウム、過炭酸カリウム、過ホウ酸ナトリウム、過ホウ酸カリウムである。

【0065】更に、ケラチン繊維特に毛髪のための染色組成物中に通常使用される化合物、例えばpーフェニレンジアミン、pートルエンジアミン、2ークロローpーフェニレンジアミン、pーアミノフェノール、pーメチルアミノフェノール、レゾルシン、mーフェニレンジアミン、5ーアミノー2ーメチルフェノール、4ーニトローローフェニレンジアミン、ピクラミン酸およびそれらの塩から選ばれる1種または2種以上の染料を添加することにより、様々な色調が得られると共に、より一層の染毛効果を得ることができる。これらの染料の配合量は、0.001重量%~30重量%であり、染毛効果の点から好ましくは0.01重量%~20重量%である。

【0066】これらの染毛剤組成物には、上記の染料の他、2,4-ジアミノフェネトール、1-メトキシー2-アミノー4ー(2-ヒドロキシエチル)アミノベンゼン、およびそれらの塩、あるいは「医薬部外品原料規格」(1991年6月発行、薬事日報社)に収載されている染料を配合することができる。

【0067】本発明の染毛剤組成物は、本発明の効果が 損われない範囲で通常の染毛剤に用いられる他の成分を 配合することができる。例えば、油性成分としては、天 然油脂、高級脂肪酸、ステロール類、エステル油、炭化 水素油、高級アルコール等が挙げられ、好ましくは天然 油脂、高級脂肪酸、ステロール類、エステル油である。 天然油脂としては、例えばアボガド油、ツバキ油、マカ デミアナッツ油、トウモロコシ油、ミンク油、オリーブ 油、ナタネ油、卵黄油、ゴマ油、小麦胚芽油、ヒマシ 油、アマニ油、サフラワー油、綿実油、大豆油、落花生 油、茶実油、コメヌカ油、ホホバ油、胚芽油、トリグリ セリン、トリオクタン酸グリセリン、トリイソパルミチ ン酸グリセリン等の液体油脂が挙げられる。

【0068】高級脂肪酸としては、例えば、ラウリン酸、ミリスチン酸、パルミチン酸、ステアリン酸、ベヘン (ベヘニン)酸、オレイン酸、12-ヒドロキシステアリン酸、ウンデシレン酸、トール酸、イソステアリン

酸、リノール酸、リノレイン酸、エイコサペンタエン酸 (EPA)、ドコサヘキサエン酸(DHA)等が挙げられる。ステロール類としては、例えば、コレステロール、フィトステロール等が挙げられる。

【0069】エステル油としては、ミリスチン酸イソプ ロピル、オクタン酸セチル、ミリスチン酸オクチルドデ シル、パルミチン酸イソプロピル、ステアリン酸ブチ ル、ラウリン酸ヘキシル、ミリスチン酸ミリスチル、オ レイン酸デシル、ジメチルオクタン酸ヘキシルデシル、 乳酸セチル、乳酸ミリスチル、酢酸ラノリン、ステアリ ン酸イソセチル、イソステアリン酸イソセチル、12-ヒドロキシステアリン酸コレステリル、ジー2-エチル ヘキシル酸エチレングリコール、ジペンタエリスリトー ル脂肪酸エステル、モノイソステアリン酸Nーアルキル グリコール、ジカプリン酸ネオペンチルグリコール、リ ンゴ酸ジイソステアリル、ジー2ーヘプチルウンデカン 酸グリセリン、トリー2ーエチルヘキシル酸トリメチロ ールプロパン、トリイソステアリン酸トリメチロールプ ロパン、テトラー2-エチルヘキシル酸ペンタエリスリ トール、トリー2-エチルヘキシル酸グリセリン、セチ ルー2ーエチルヘキサノエート、エチルヘキシルパルミ テート等が挙げられる。

【0070】炭化水素油としては、流動パラフィン、オソケライト、スクワレン、プリスタン、パラフィン、セレシン、ワセリン、マイクロクリスタリンワックス等が挙げられる。高級アルコールとしては、ラウリルアルコール、セチルアルコール、ステアリルアルコール、オレイルアルコール、セトステアリルアルコール等の直鎖高級アルコール、モノステアリルグリセリンエーテル(バチルアルコール)、2ーデシルテトラデシノール、ラノリンアルコール、ヘキシルドデカノール、イソステアリルアルコール、オクチルドデカノール等の分岐鎖高級アルコールが挙げられる。

【0071】またグリセリン、プロピレングリコール、ジプロピレングリコール、ポリエチレングリコール、コンドロイチン硫酸塩、ヒアルロン酸塩、ジグリセリン、1,3ープチレングリコール、ピロリドンカルボン酸塩、ソルピトール、マルチトール、ラクトース、オリゴ糖、小麦ポリペプタイド等の保湿剤、メチルフェニルポリシロキサン、ジメチルシロキサン・メチル(ポリオキシエチレン)シロキサン共重合体、ゴム状ジメチルポリシロキサン、アミノ変性ポリシロキサン等のシリコーン類を配合することができる。

【0072】また、チオグリコール酸塩、Lーアスコルビン酸塩、亜硫酸水素塩、ハイドロサルファイト塩、硫酸水素塩等の酸化防止剤及び安定化剤、コラーゲン加水分解物、ケラチン加水分解物、シルクプロテイン加水分解物、エラスチン加水分解物、大豆蛋白加水分解物等の蛋白質加水分解物及びこれらの四級化物を配合すること

も可能である。また、乳化剤として、他の両親媒性物質 や、界面活性剤を用いることも可能である。

【0073】非イオン性界面活性剤としては、ポリオキ シエチレンアルキルエーテル、ポリオキシエチレン脂肪 酸エステル、ポリオキシエチレン多価アルコール脂肪酸 部分エステル、ポリオキシエチレン硬化ヒマシ油誘導体 等のポリオキシエチレン系界面活性剤、オクチルポリグ リコシド等のアルキルポリグリコシド類、ポリグリセリ ン脂肪酸エステル、ポリグリセリンアルキルエーテル等 のポリグリセリン系界面活性剤、マルチトールヒドロギ シアルキルエーテル等の糖アルコールヒドロキシアルキ ルエーテル類、脂肪酸ジエタノールアミド等が挙げら れ、高級脂肪酸塩類、アルキルベンゼンスルホン酸塩 類、リン酸エステル類、アルキル硫酸塩類、アルキル硫 酸エステル塩類、ポリオキシエチレンアルキル硫酸エス テル塩類等のアニオン性界面活性剤、アミノ酸類、アル キルトリメチルアンモニウム塩、ジアルキルジメチルア ンモニウム塩、アルキルジメチルアミンオキサイド等の カチオン性界面活性剤等を適宜併用できる。

【0074】更に、例えば、エタノール、プタノール、 プロパノール、イソプロパノール、ベンジルアルコール 等の低級アルコール類、2-エチルヘキシルアルコー ル、2-ヘキシルデシルアルコール、2-デシルテトラ デシルアルコール、イソステアリルアルコール、セトス テアリルアルコール、ラウリルアルコール、ステアリル アルコール、セチルアルコール等の高級アルコール類等 を配合することができる。また、金属イオン封鎖剤及び 防腐剤としては、ヒドロキシエタンジホスホン酸塩類、 フェナセチン、EDTA及びその塩、パラベン類、スズ 酸塩類等が挙げられ、高分子化合物としては、ポリ(ジ メチルアリルアンモニウムハライド)型カチオン性高分 子、ポリエチレングリコール、エピクロルヒドリン、プ ロピレンアミン及び牛脂脂肪酸より得られるタロイルア ミンの縮合生成物型であるカチオン性高分子、ポリエチ レングリコール、エピクロルヒドリン、プロピレンアミ ン及びヤシ油脂肪酸より得られるココイルアミンの縮合 生成物型であるカチオン性高分子、ピニルピロリドン、 ジメチルアミノメタアクリレート共重合体型カチオン性 髙分子、第4級窒素含有セルロースエーテル型カチオン 性高分子類等が挙げられる。

【0075】また、ラウリル酸ジエタノールアミド、カルボキシメチルセルロース、カルボキシピニルポリマー、ヒドロキシエチルセルロース、ヒドロキシプロピルセルロース、メチルセルロース、キサンタンガム、カラギナーン、アルギン酸塩、ペクチン、フェーセラン、アラピアガム、ガツチガム、カラヤガム、トラガントガム、カンテン末、ベントナイト、架橋性ポリアクリル酸塩等の増粘剤を配合することも可能である。

【0076】更に、本発明においては、塩酸、硫酸、硝酸、燐酸、ピロリン酸、酢酸、乳酸、クエン酸、コハク

酸、酒石酸、リンゴ酸、レブリン酸、およびこれらのナ トリウム、カリウム、アンモニウム塩等のpH調節剤、 色素、香料等を配合することも好ましく用いられる。

【0077】本発明の染毛剤組成物は、1剤型、あるい は酸化染料を含む第1剤と酸化剤を含む第2剤からなる 2剤型、あるいはそれ以上の多剤型のいずれであっても よく、例えば、液状物、クリーム状物、ゲル状物等、ケ ラチン繊維の特にヒトの毛髪の染色を行うのに適する他 のあらゆる状態で供することが可能である。また、保存

実施例1

(試料 No. 1)

	重量%
硫酸pートルエンジアミン	10.0
pーアミノフェノール	3. 0
5-アミノー2-メチルフェノール	1. 0
レゾルシン	2. 0
過炭酸ナトリウム	40.0
リン酸一水素アンモニウム	15.0
塩化ステアリルトリメチルアンモニウム	2.0
エデト酸ニナトリウム	0.2
キサンタンガム	6.5
カルポキシメチルセルロースナトリウム	20.0
香料	0.3

上記試料の硫酸pートルエンジアミンを等モルの(表ー 1) に示した化合物に置き換える以外は、全く同様にし て試料 No. 2~14を調製した。

(染色性、耐洗浄性試験)

1. 染色性の評価

試料 No. 1~14について各々20gに水80mlを加え て混合し、染毛剤塗布液を調製した。この塗布液を白髪 混じりの人毛毛束に塗布し、室温で30分間放置した 後、洗浄した。染毛した人毛毛束を肉眼で観察し、染色 性を以下の基準で評価した。

◎:自然な黒褐色に染まり、白髪をほぼ完全にカバーし ている

〇:自然な黒褐色に染まるが、白髪が若干見られる

△: 褐色に染まり、やや白髪が目立つ

×:淡褐色に染まり、白髮が目立つ

2. 耐洗浄性の評価

上記にて染色性評価を行った後、毛束を2等分し、一方 を市販シャンプー液に浸して10回手もみ洗いした後、 乾燥した。これを10回繰り返し、シャンプーの前後の 毛束を並べて肉眼で比較し、耐洗浄性を以下の基準で評 価した。

◎:全く褪色しない

〇:かすかに褪色する

△: 褪色がはっきりわかる

×: 褪色が著しい

(伸展性・塗布性、均染性試験) 試料1~21を用いて 10人のパネラーの頭髪を染毛処理し、染毛時の伸展性

時に粉体で使用時に水を加えることにより液状物、クリ

ーム状物、ゲル状物等となることも好ましい。また、こ

の組成物は推進剤の存在下でエアゾル容器中に包装され

【実施例】以下に本発明を実施例により、更に詳細に説

明するが本発明はこれらに限定されるものでない。

・
金布性及び均染性を以下の基準で評価した。

3. 伸展性・塗布性

ることも好ましい。

[0078]

[0079]

◎:伸びが極めて良好で塗布しやすい

〇:伸びが良好で途布しやすい

△:伸びがあまり良くなく、塗布しにくい

×:伸びが悪く、塗布にムラができる

4. 均染性

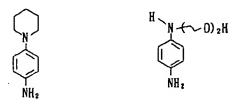
◎:均一に染まった

〇: 殆ど均一に染まった

△: 染まり具合にややムラができた

×: はっきりと染めムラができた

[0080] 【化19】



比較化合物-1 [008.1]

【表1】

比較化合物-2

(表-1)

試料Ma	化合物名	染色性	伸展性・黛布性	均染性	耐洗净性	備考
ı	硫酸p-トルエンジアミン	0	0	0	0	比较例
2	例示化合物 A - 1	0	0	©	0	本発明
3	例示化合物A~ 2	©	©	0	0	本発明
4	例示化合物 A - 3	. © .	©	0	0	本発明
5	例示化合物A-14	0	0	©	· 🔘	本発明
6	例示化合物A-15	0	ο.	Ō	0	本発明
7	例示化合物A-17	O ·	· · •	© .	0	本発明
8	例示化合物 A - 19	0	© .	0	0	本発明
9	例示化合物A-37	0	©	0	0	本発明
10	例示化合物 A - 3 8	0	0	0	0	本発明
11	例示化合物 A - 4 3	0	· ©	0	0	本発明
. 12	例示化合物A-44	0	©	0	0	本発明
13	比較化合物-1	×	Δ	Δ	Δ	比較例
14	比較化合物 - 2	×	Δ	Δ	×	比較例

【0082】得られた結果をまとめて(表-1)に示す。(表-1)より本発明の化合物は染色性が良好で伸展性・塗布性、均染性に優れ、更に耐洗浄性も良好であることがわかる。これらの結果は本発明者により初めて実施例2

見出されたことであって、従来の技術からは到底予想で きるものではない。

[0083]

	重量%
例示化合物 (A-38)	25.0
pーアミノフェノール	4. 0
硫酸m-フェニレンジアミン	0.5
レゾルシン	3.0
2-ニトロ-p-フェニレンジアミン	1.0
過ホウ酸ナトリウム	30.0
ラウリル硫酸ナトリウム	8. 0
ヒドロキシエチルセルロース・ヒドロキシプロピル	
トリメチルアンモニウムクロリドエーテル	2. 0
エデト酸	0.2
キサンタンガム	6.0
ヒドロキシエチルセルロース	20.0
香料	0.3

上記粉末染毛剤組成物30gに水100mlを加えて混合し、染毛剤塗布液を関製した。この塗布液を白髪混じりの人毛毛束に塗布し、室温で20分間放置後洗浄した。結果は、毛束は自然な黒褐色に染まって白髪をほぼ完全にカバーし、耐洗浄性も良好であった。また60℃、2週間経過後の安定性も良好であった。

【0084】実施例3

実施例2の例示化合物 (A-38) を等モルの例示化合物 (A-3)、(A-5)、(A-16)、(A-18)、(A-31)、(A-42) に置き換える以外は、全く同様 にして染毛剤組成物を調製し、実施例2と同様に試験したところ、染色性、耐洗浄性が良好であった。

【0085】実施例4

実施例2の例示化合物(A-38)を等モルの例示化合物 (A-10)、(A-19)、(A-24)、(A-30) に置き換える以外は、全く同様にして染毛剤組成物を調製し、実施例2と同様に試験したところ、染毛後の毛髪のまとまりがよく、使用感に優れた染毛剤組成物が得られた。

【0086】実施例5

・実施例2の例示化合物 (A-38) を等モルの例示化合物 (A-36)、(A-39)、(A-40)、(A-43)に置き換える以外は、全く同様にして染毛剤組成物を調製し、実施例2と同様に試験したところ、頭皮は対して刺激のない、安全な染毛剤組成物であった。

[0087]

【手続補正書】

【提出日】平成10年1月28日

【手統補正1】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】請求項1

【補正方法】変更

【補正内容】

一般式([)

一般式(I)において、式中R $_{11}$ は置換基を表わし、Yは炭素原子、窒素原子、酸素原子、硫黄原子の少なくとも何れか一種を含む置換基にて置換されたテトラメチレン基、ペンタメチレン基またはヘキサメチレン基を表わす。 n_1 は0または $1\sim 4$ の整数を表わし、 n_1 が2以上の場合、 R_{11} は同一でも異なっていてもよく、また互いに環を形成しても良い。また、Yの一部と R_{11} が互いに環を形成することはない。 A_1 は酸根、すなわち A_1 ーHは酸を表わし、 m_1 は0または正の整数を表わす。一般式(II)において、式中 R_{21} はアルキル基、アリール基またはヘテロ環基を表わし、 R_{22} は改表表わし、 R_{23} は置換基を表わす。 n_{21} は2~8の整数を表わし、 n_{22} は0または $1\sim 4$ の整数を表わし、 n_{22} は0または $1\sim 4$ の整数を表わし、 n_{22}

一般式(I)

【手続補正3】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0027

【補正方法】変更

【補正内容】

 $\{0027\}$ A_2 は酸根、すなわち A_2 - Hは酸を表わし、 A_2 - Hの例としては例えば、塩酸、硫酸、燐酸、

【請求項1】 下記の一般式(I)または(II)で表わされる化合物の少なくとも1種を配合することを特徴とする染毛剤組成物。

【化1】

一般式(II)

22 が 2 以上の場合、 R_{23} は同一でも異なっていてもよく、また互いに環を形成してもよい。また、 R_{21} は R_{23} と環を形成することはなく、分子内に 4 個以上の ヒドロキシ基を有することはない。 A_{2} は酸根、すなわち A_{2} 一 H は酸を表わし、 M_{2} は 0 または正の整数を表わす。

【手続補正2】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0015

【補正方法】変更

【補正内容】

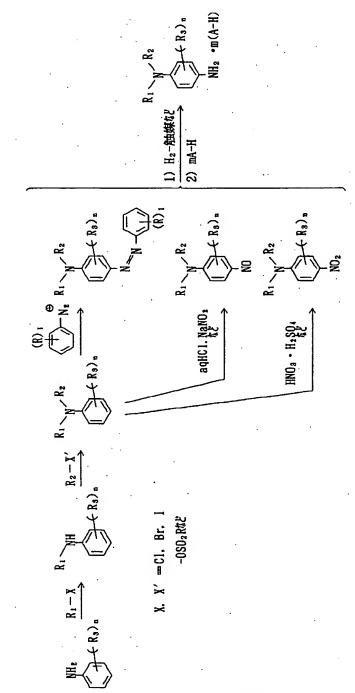
[0015]

【化2】

一般式(II)

p-hルエンスルホン酸、メタンスルホン酸、ナフタレン-1, $5-\tilde{y}$ スルホン酸、アスコルピン酸、シュウ酸等が挙げられる。 A_2-H として好ましくは、塩酸、硫酸、p-hルエンスルホン酸、ナフタレン-1, $5-\tilde{y}$ スルホン酸であり、最も好ましい A_2-H は硫酸、ナフタレン-1, $5-\tilde{y}$ スルホン酸である。また、 m_2 は0または正の整数を表わし、 m_2 が2以上の場合 A_2-H

は同一でも異なっていてもよい。 【手続補正4】 【補正対象書類名】明細書 【補正対象項目名】0040 【補正方法】変更 【補正内容】 【0040】 【化13】



【手統補正5】 【補正対象書類名】明細書 【補正対象項目名】0054 【補正方法】変更 【補正内容】 【0054】 【化16】

例示化合物 (A-27)